

(19) (KR)
(12) (B1)

(51) 。 Int. Cl. ⁷ H05B 33/14	(45) (11) (24)	2003 11 12 10-0405182 2003 10 30
--	----------------------	--

(21)	10-2001-0040277	(65)	2002-0005476
(22)	2001 07 06	(43)	2002 01 17

(30)	JP-P-2000-00206652	2000 07 07	(JP)
	JP-P-2000-00303719	2000 10 03	(JP)
	JP-P-2001-00142024	2001 05 11	(JP)

(73)	가	가	1	13	1
------	---	---	---	----	---

(72)	,	103-8272,	,	1-	,13-1,	가	가
	,	103-8272,	,	1-	,13-1,	가	가

(74)

:

(54)	,
------	---

가 , EL RGB , EL EL

가 , 가 ,

가 ,

EL .

1 가 ,
 2 가 EL ,
 3 1 EL - ,
 4 1 EL ,
 5 6 Al/Ba , x, y ,
 6 7 - .

EL EL ,
 EL EL 가 (2, 4)
 2 (5) 1 (2) EL 2 (1) 2 (5) (3), 2 (4)
 , (5) 2 (4) (5) 1 (2) (6)
 , TV , 가 가 , 3
 EL SrS, Ce SrS:Ce ZnS:Tm, ZnS:Sm, CaS:Eu,
 ZnS:Tb, CaS:Ce 3 가 EL
 SrS:Ce ,
 가 ,
 7-122364 , 8-134440 , EID 98-113, pp1
 9-24 Jpn.J.Appl.Phys. 38 , (1999) ppL1291-1292 , SrGa₂S₄:Ce, CaGa₂
 S₄:Ce, BaAl₂S₄:Eu 가 가 ,
 가 ,
 가 ,
 EL 가 , , , ,
 가 , EL EL EL EL
 EL , 가 RGB
 , EL , 가 10 50% 가 ,
 가 , , , ,
 가 ,
 가 , EL RGB ,
 EL EL , 가 , , ,
 , EL EL

(1) (11)

(1) 가 , ,

(2) (1)

$A_x Al_y O_z S_w$: Re (, Re , A Mg, Ca, Sr Ba , $x=1-5$, $y=1-15$, $z=3-30$, $w=3-30$.)

(3) $S/(S+O)$ 0.01 0.5 (1)

(4) $1.5 \leq y/x \leq 3.0$ (2)

(5) $S/(S+O)=0.7-0.9$ (4)

(6)

$A_x Al_y O_z S_w$: Re (, Re , A Mg, Ca, Sr Ba , $x=1-5$, $y=1-15$, $z=3-30$, $w=3-30$, $5 \leq y/x \leq 7$.)

(7) Re Eu, Tb Sm (1)

(8) (1) EL

(9)

(10) (1) 가 , 가 , 가

(11) (1) 가 , 가 , 가

EL

EL

1400 , PDP Ba Al Eu 가 1100 PDP

d/m² , EL . 1100 EL 2c

가 가

가

$A_2 O_7$, $A_2 Al_2 O_5$, $AAI_2 O_4$, $AAI_4 O_7$, $A_4 Al_{14} O_{25}$, $AAI_8 O_{13}$, $AAI_{12} O_{19}$, $A_5 Al_2 O_6$, $A_4 Al$ 가

$A_x Al_y O_z S_w$: Re (, Re , A Mg, Ca, Sr Ba .)

, x, y, z, w A, Al, O, S . x, y, z $x=1-5$, $y=1-15$, $z=3-30$, $w=3-30$.)

0.01 0.5 , , $w/(z+w)$ $S/(S+O)$, 0.01 0.95, 0.03 0.15 , 0.01 0.5, 0.02 0.3,

A , Ba가 가 , A가 Ba Ba Al Al/Ba

5 7

이 실험은 고온에서 Eu(III)의 분해 특성을 연구하기 위해 수행되었다. 반응물로는 Eu(III) 염과 H₂S가 사용되었으며, 반응 조건은 온도, 압력, 시간 등이었다. 생성물은 질량 분석기와 원소 분석기를 사용하여 확인하였다.

실험 결과, Eu(III)는 고온에서 H₂S와 반응하여 Eu₂O₃과 H₂를 생성하는 것으로 나타났다. 반응 속도는 온도에 따라 증가하였으며, 압력과 시간도 반응에 영향을 미쳤다.

본 연구를 통해 Eu(III)의 열적 안정성과 H₂S와의 반응 특성을 규명할 수 있었다. 이는 핵연료 재처리 공정에서의 방사성 폐기물 처리에 중요한 정보를 제공한다.

가 가 , 100 1400 , 10
 ± 1 , ± 0.5 .
) , S 가 :Eu , (11)
 (12) , EB (14, 15)가 EB() (14, 15) 가 (14a)
 (15a) " 가 (40, 50)" , (41a, 51a) (41, 51)
 (41, 51) 가 (41, 51) (42, 52)
 (43, 53)가 (14a) (41, 51) (15a) E
 (11) (11a) 가 , (11) 가 (11b) 가
 (12) (12a) , (12a) (12b)
 (11) 가 (12a) , 가 (13)
 , EB (14, 15) S 가 (12) EB 가 2
 , EB
 (3) EL , 2 (4)
 (1), (5, 6), (2: , .),
 2 EL (5) 1 (2 : 2) (1)
 1 (2) (3), 2 (: 4) , 2 (4)
 (5)
 600 , EL 가 700 , 800 , EL
 (3Al₂O₃ · 2SiO₂), (Al₂O₃), (BeO), (2MgO · SiO₂), (AlN), (SiN), (MgO · SiO₂),
 (SiC+BeO) 가
 (1) 가
 10⁸ Ωcm , 10¹⁰ 10¹⁸ Ωcm
 ϵ $\epsilon=100$ 10000 , 5 50μm가 , 10 30
 μm가 , 10 50μm
 (2) (SiO₂), (SiN), (Ta₂O₅),
 (SrTiO₃), (Y₂O₃), (BaTiO₃), (PbTiO₃), PZT, (ZrO₂)
 (SiON), (Al₂O₃), , PMN-PT
 , CVD ,
 50 1000nm, 100 500nm
 가 .

5.

4, $S/(S+O) = 0.7 \sim 0.9$.

6.

$A_x Al_y O_z S_w : Re$

(, Re, A, Mg, Ca, Sr, Ba

5, $z = 3 \sim 30$, $w = 3 \sim 30$, $5 \leq y/x \leq 7$.)

, $x = 1 \sim 5$, $y = 1 \sim 1$

7.

1, Re, Eu, Tb, Sm.

8.

1, EL.

9.

1

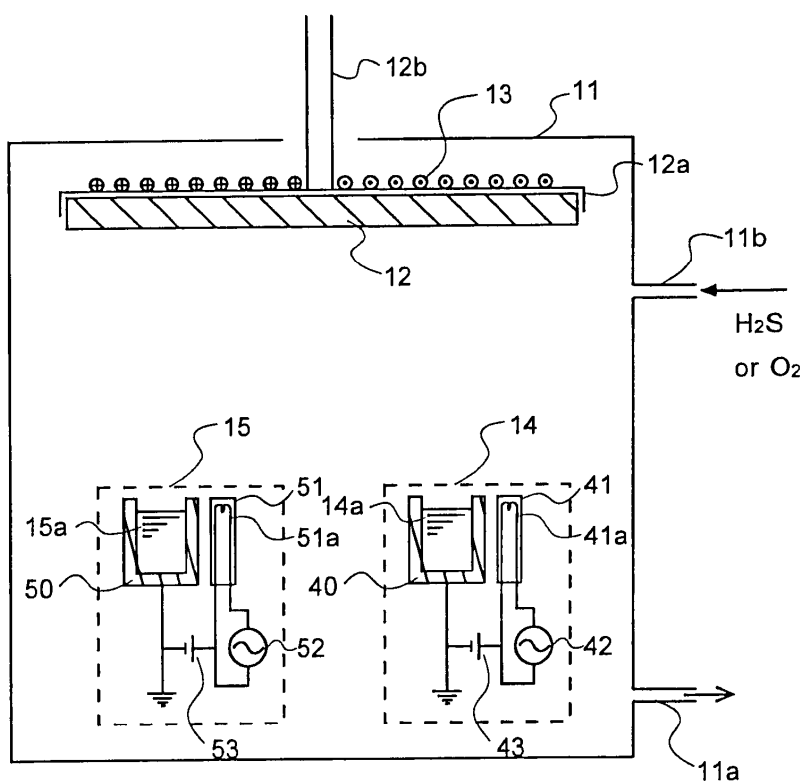
10.

1가, 가, 가

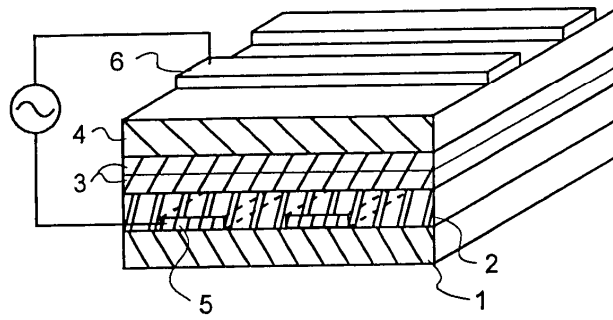
11.

1가, 가, 가

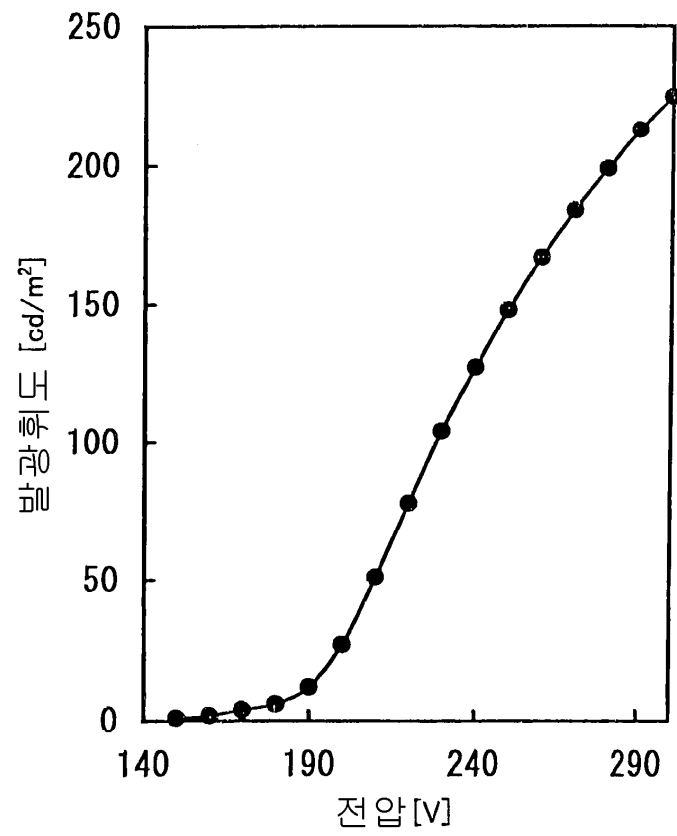
1



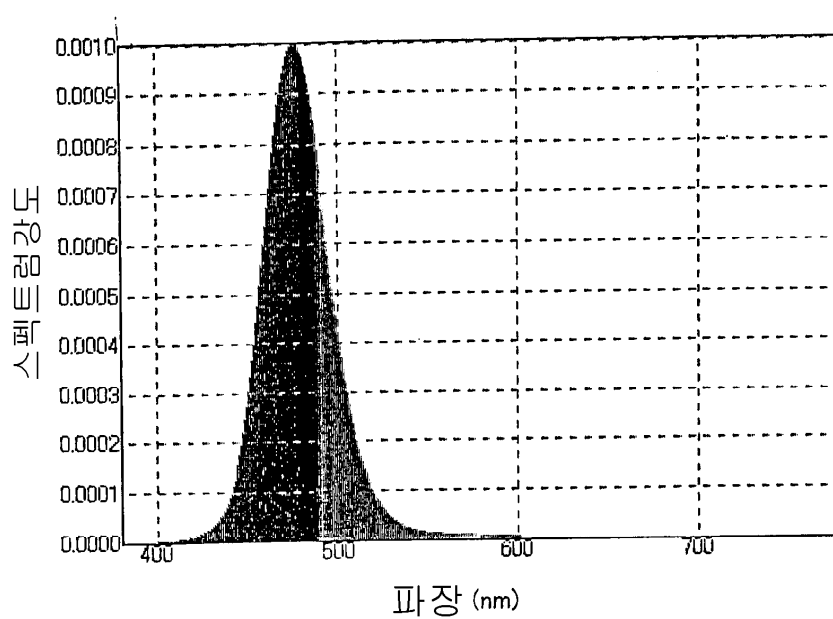
2



3

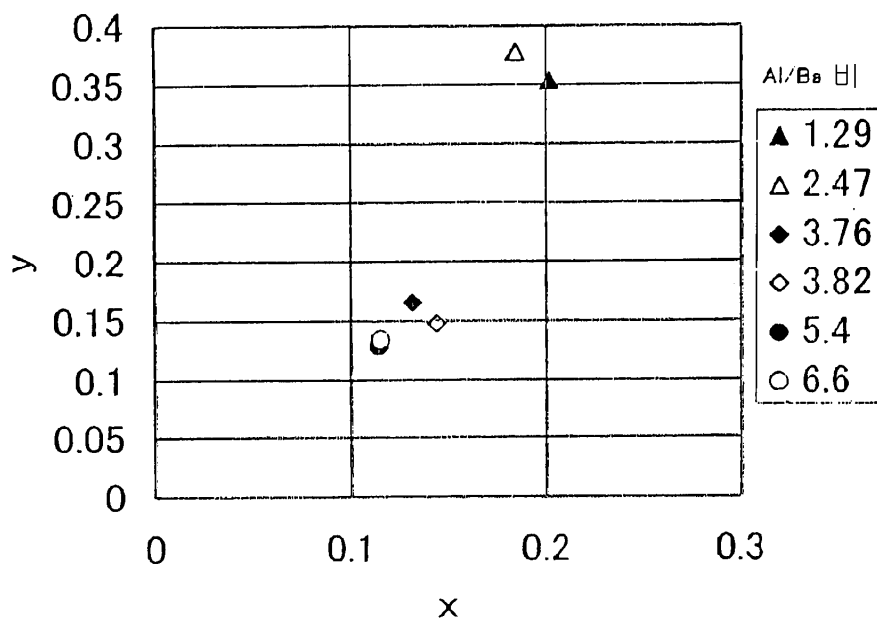


4

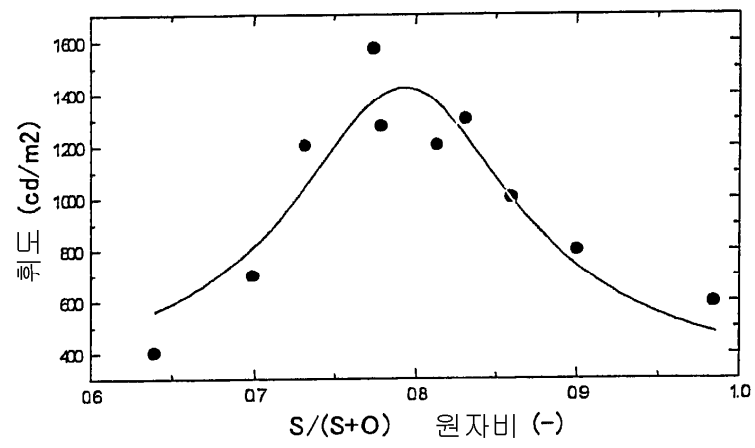


5

xy 색도도



6



专利名称(译)	磷光体薄膜，其制造方法以及电致发光面板		
公开(公告)号	KR100405182B1	公开(公告)日	2003-11-12
申请号	KR1020010040277	申请日	2001-07-06
申请(专利权)人(译)	茶时间衰减为负值，公司		
当前申请(专利权)人(译)	茶时间衰减为负值，公司		
[标]发明人	YANO YOSHIHIKO 야노요시히코 OIKE TOMOYUKI 오이케도모유키		
发明人	야노요시히코 오이케도모유키		
IPC分类号	C09K11/80 C09K11/77 C09K11/84 H05B33/10 C09K11/00 C09K11/64 H05B33/18 H05B33/14 C09K11/02		
CPC分类号	H05B33/14 C09K11/7734		
代理人(译)	HWANG, E NAM		
优先权	2000206652 2000-07-07 JP 2000303719 2000-10-03 JP 2001142024 2001-05-11 JP		
其他公开文献	KR1020020005476A		
外部链接	Espacenet		

摘要(译)

本发明的目的是提供一种荧光体薄膜，它可以省去任何滤光片并具有令人满意的色纯度，特别适用于RGB全彩色EIs，并简化了全色EL面板的生产工艺，从而提供了一种荧光粉。薄膜不易受到亮度变化的影响，并且可以以更低成本及其制造工艺以及EL面板以更高的产量生产。这是通过提供磷光体薄膜来实现的，该磷光体薄膜包含基质材料，该基质材料含有作为氧化物的碱土金属铝酸盐作为主要成分，硫添加到基质材料中，并且还含有提供发光中心的元素。

